

#### PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number: 2001167917 A

(43) Date of publication of application: 22.06.01

(51) Int. CI

H01F 1/08

B22F 3/24

C23C 8/10

C23C 14/14

C23C 14/16

C23C 28/00

H01F 41/02

(21) Application number: 2000276798

(22) Date of filing: 12.09.00

(30) Priority:

27.09.99 JP 11271895

(71) Applicant:

**SUMITOMO SPECIAL METALS CO** 

LTD

(72) Inventor:

YOSHIMURA MASAYUKI **NISHIUCHI TAKESHI** 

KIKUI FUMIAKI

(54) R-Fe-B PERMANENT MAGNET AND MANUFACTURING METHOD OF THE SAME

(57) Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provided an R-Fe-B permanent magnet, exhibiting superior corrosion resistance, electrical insulation and heat resistance, which are necessary for a magnet to be used in an

automobile motor, and a simple manufacturing method of the magnet which uses a solution method.

SOLUTION: On the surface of this R-Fe-B permanent magnet, an aluminum coating film is formed, on which a polyimide resin coating film is formed via an oxide film layer.

COPYRIGHT: (C)2001,JPO

# (19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2001-167917 (P2001-167917A)

(43)公開日 平成13年6月22日(2001.6.22)

(51) Int.Cl.7	識別記号	識別記号 F I		デーマコート*(参考)		
H01F 1/08		H01F	1/08	В		
B 2 2 F 3/24	102	B 2 2 F	3/24	102Z		
C 2 3 C 8/10		C 2 3 C	8/10			
14/14	,	1	4/14	В		
14/16		1	4/16	D		
	審查請求	未請求 請求項	頁の数14 OL	(全 9 頁)	最終頁に続く	
(21) 出願番号	特顧2000-276798(P2000-276798)	(71)出顧人	000183417			
			住友特殊金属	媒株式会社		
(22)出願日	平成12年9月12日(2000.9.12)		大阪府大阪市	中央区北浜4	丁目7番19号	
		(72)発明者	吉村 公志			
(31)優先権主張番号	<b>特願平11-271895</b>		大阪府三島郡	『島本町江川2	丁目15番17号	
(32)優先日	平成11年9月27日(1999.9.27)	住友特殊金属株式会社山崎製作所内				
(33)優先權主張国	日本 (JP)	(72)発明者	西内 武司			
•			大阪府三島郡	『島本町江川2	丁目15番17号	
			住友特殊金属	林式会社山崎	製作所内	
		(72)発明者	菊井 文秋			
		大阪府三島郡島本町江川2丁目15番17号				
			住友特殊金属株式会社山崎製作所内			
		(74)代理人	(74)代理人 100087745			
			弁理士 清水	k 善▲廣▼	(外2名)	

# (54) 【発明の名称】 R-Fe-B系永久磁石およびその製造方法

# (57)【要約】

【課題】 自動車モータに使用される磁石などに求められる優れた耐食性・電気絶縁性・耐熱性を発揮するRーFe-B系永久磁石および溶液法を用いたその簡便な製造方法を提供すること。

【解決手段】 R-Fe-B系永久磁石表面に、アルミニウム被膜を有し、前記アルミニウム被膜表面に、酸化被膜層を介して、ポリイミド樹脂被膜を有することを特徴とする。

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 R-Fe-B系永久磁石表面に、アルミニウム被膜を有し、前記アルミニウム被膜表面に、酸化被膜層を介して、ポリイミド樹脂被膜を有することを特徴とする永久磁石。

1

【請求項2】 ポリイミド樹脂被膜が付加型ポリイミド 樹脂被膜であることを特徴とする請求項1記載の永久磁 石

【請求項3】 付加型ポリイミド樹脂被膜がビスアリルナジイミドから得られる被膜であることを特徴とする請求項2記載の永久磁石。

【請求項4】 アルミニウム被膜の膜厚が $0.01\mu$ m  $\sim 50\mu$ mであることを特徴とする請求項1乃至3のいずれかに記載の永久磁石。

【請求項5】 酸化被膜層の膜厚が $0.01\mu$ m $\sim 2\mu$ m $\sim 8$ m $\sim$ 

【請求項6】 ポリイミド樹脂被膜の膜厚が $1 \mu m \sim 1$   $5 \mu m$ であることを特徴とする請求項1乃至 $5 \sigma$ のいずれかに記載の永久磁石。

【請求項7】 R-Fe-B系永久磁石表面に、アルミニウム被膜を形成した後、前記アルミニウム被膜表面に、酸素雰囲気中での酸化処理によって酸化被膜層を形成し、前記酸化被膜層表面に、ポリイミド樹脂被膜形成処理液を塗布し、熱処理することによってポリイミド樹脂被膜を形成することを特徴とする永久磁石の製造方法。

【請求項8】 気相成長法によってアルミニウム被膜を 形成することを特徴とする請求項7記載の製造方法。

【請求項9】 膜厚が $0.01 \mu m \sim 50 \mu m$ のアルミニウム被膜を形成することを特徴とする請求項8記載の製造方法。

【請求項10】 R-Fe-B系永久磁石とアルミニウム片を処理容器内に入れ、前記処理容器内にて、両者に振動を加え、および/または両者を攪拌することによってアルミニウム被膜を形成することを特徴とする請求項7記載の製造方法。

【請求項11】 膜厚が $0.01\mu$ m $\sim 1\mu$ mのアルミニウム被膜を形成することを特徴とする請求項10記載の製造方法。

【請求項12】 酸素雰囲気中での酸化処理を、酸素濃度が0.01%~20%の常圧下、または酸素圧(分圧)が0.1Pa~2×10 $^4$ Paの減圧下、10 $^{\circ}$ ~500 $^{\circ}$ Cにて行うことを特徴とする請求項7乃至11のいずれかに記載の製造方法。

【請求項13】 ポリイミド樹脂被膜が付加型ポリイミド樹脂被膜であることを特徴とする請求項7万至12のいずれかに記載の製造方法。

【請求項14】 付加型ポリイミド樹脂被膜がビスアリルナジイミドから得られる被膜であることを特徴とする

請求項13記載の製造方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、R-Fe-B系永 久磁石およびその製造方法に関する。より詳細には、自 動車モータに使用される磁石などに求められる優れた耐 食性・電気絶縁性・耐熱性を発揮するR-Fe-B系永 久磁石およびその簡便な製造方法に関する。

[0002]

10 【従来の技術】Fe-B-Nd系永久磁石に代表される R-Fe-B系永久磁石は、Sm-Co系永久磁石に比 べて、資源的に豊富で安価な材料が用いられ、かつ、高 い磁気特性を有していることから、種々の用途で実用化 されている。しかしながら、R-Fe-B系永久磁石 は、反応性の高いRとFeを含むため、大気中で酸化腐 食されやすく、何の表面処理をも行わずに使用した場合 には、わずかな酸やアルカリや水分などの存在によって 表面から腐食が進行して錆が発生し、それに伴って、磁 石特性の劣化やばらつきを招く。さらに、錆が発生した 20 磁石を磁気回路などの装置に組み込んだ場合、錆が飛散 して周辺部品を汚染するおそれがある。

【0003】上記の点に鑑み、R-Fe-B系永久磁石の耐食性を改善するため、磁石表面に無電解めっき法や電気めっき法のような湿式めっき法によって耐食性を有する金属めっき被膜を形成した磁石が既に提案されている(特公平3-74012号公報参照)。しかしながら、この方法では、めっき処理の前処理で用いられる酸性溶液やアルカリ性溶液が磁石孔内に残留し、磁石が時間の経過とともに腐食することがある。また、該磁石は耐薬品性に劣るため、めっき処理時に磁石表面が腐食することがある。さらに、上記のように磁石表面に金属めっき被膜を形成しても、温度60℃×相対温度90%の条件下での耐食性試験を行うと、100時間後にその磁気特性が初期値よりも10%以上劣化することがある。

ン酸塩被膜やクロム酸塩被膜などの耐酸化性化成被膜を 形成する方法も提案されているが(特公平4-2200 8号公報参照)、この方法で得られる被膜は磁石との密 着性の点では優れるものの、温度60℃×相対温度90 %の条件下での耐食性試験を行うと、300時間後にそ の磁気特性が初期値よりも10%以上劣化することがある。

【0004】また、R-Fe-B系永久磁石の表面にリ

【0005】また、R-Fe-B系永久磁石の耐食性を 改善するために提案された、気相成長法によってアルミニウム被膜を形成した後、クロム酸塩処理する方法、い わゆるアルミークロメート処理方法(特公平6-661 73号公報参照)は、磁石の耐食性を著しく改善するも のである。しかしながら、この方法に用いるクロム酸塩 処理は、環境上望ましくない六価クロムを用いるため、 50 廃液処理方法が複雑である。また、この方法によって得 (3)

10

20

4

られる被膜は、微量ながら六価クロムを含有するため、 磁石の取り扱い時における人体に対する影響も懸念され る。

3

# [0006]

【発明が解決しようとする課題】一方、自動車モータに組み込まれて使用されるR-Fe-B系永久磁石には、耐食性についてはもちろんのこと、電気絶縁性や耐熱性についても優れた性能が求められるが、上記のアルミークロメート処理方法では、優れた電気絶縁性と耐熱性を付与することはできない。そこで、本発明においては、自動車モータに使用される磁石などに求められる優れた耐食性・電気絶縁性・耐熱性を発揮するR-Fe-B系永久磁石および溶液法を用いたその簡便な製造方法を提供することを目的としている。

## [0007]

【課題を解決するための手段】本発明者らは上記の点に 鑑み鋭意検討を行った結果、R-Fe-B系永久磁石表 面にアルミニウム被膜を形成し、その上にポリイミド樹 脂被膜を形成することで、優れた耐食性に加え、優れた 電気絶縁性と耐熱性を発揮させることに想到した。Rー Fe-B系永久磁石表面にアルミニウム被膜を形成し、 その上にポリイミド樹脂被膜を形成する技術は、すで に、特開平8-279407号公報に開示されている。 しかしながら、該技術におけるポリイミド樹脂被膜の形 成方法は、二種類の原料モノマー(芳香族カルボン酸二 無水物と芳香族ジアミン)を用いて縮合型ポリイミド樹 脂被膜を蒸着重合法によって形成するものである。この 技術はアルミニウム被膜の上に優れた性能を有するポリ イミド樹脂被膜を形成する方法として価値あるものであ るが、蒸着重合法を行うためには大がかりな装置が必要 である。また、清浄化などの前処理を厳格に行わなけれ ばならない。したがって、製造コストの上昇を招き、量 産化の観点からは必ずしも満足すべきものではない。

【0008】本発明者らは上記の点に鑑みさらに鋭意検討を行った結果、R-Fe-B系永久磁石上のアルミニウム被膜表面に酸化被膜層を形成し、その上にポリイミド樹脂被膜を形成すると、酸化被膜層の存在によって、ポリイミド樹脂被膜はアルミニウム被膜表面に強固に密着し、アルミニウム被膜とともに優れた耐食性・電気絶縁性・耐熱性を発揮することを知見した。また、酸化被膜層の上では、ポリイミド樹脂被膜形成反応が効率よく進行し、溶液法によってもアルミニウム被膜表面に対して優れた密着性を有する被膜が得られることを知見した。

【0009】本発明は、かかる知見に基づきなされたもので、本発明の永久磁石は、請求項1記載の通り、R-Fe-B系永久磁石表面に、アルミニウム被膜を有し、前記アルミニウム被膜表面に、酸化被膜層を介して、ポリイミド樹脂被膜を有することを特徴とする。また、請求項2記載の永久磁石は、請求項1記載の永久磁石にお

いて、ポリイミド樹脂被膜が付加型ポリイミド樹脂被膜 であることを特徴とする。また、請求項3記載の永久磁 石は、請求項2記載の永久磁石において、付加型ポリイ ミド樹脂被膜がビスアリルナジイミドから得られる被膜 であることを特徴とする。また、請求項4記載の永久磁 石は、請求項1乃至3のいずれかに記載の永久磁石にお いて、アルミニウム被膜の膜厚が 0.01 μ m~50 μ mであることを特徴とする。また、請求項5記載の永久 磁石は、請求項1乃至4のいずれかに記載の永久磁石に おいて、酸化被膜層の膜厚が0.01 μm~2 μmであ ることを特徴とする。また、請求項6記載の永久磁石 は、請求項1乃至5のいずれかに記載の永久磁石におい て、ポリイミド樹脂被膜の膜厚が1μm~15μmであ ることを特徴とする。また、本発明の永久磁石の製造方 法は、請求項7記載の通り、R-Fe-B系永久磁石表 面に、アルミニウム被膜を形成した後、前記アルミニウ ム被膜表面に、酸素雰囲気中での酸化処理によって酸化 被膜層を形成し、前記酸化被膜層表面に、ポリイミド樹 脂被膜形成処理液を塗布し、熱処理することによってポ リイミド樹脂被膜を形成することを特徴とする。また、 請求項8記載の製造方法は、請求項7記載の製造方法に おいて、気相成長法によってアルミニウム被膜を形成す ることを特徴とする。また、請求項9記載の製造方法 は、請求項8記載の製造方法において、膜厚が0.01 μm~50μmのアルミニウム被膜を形成することを特 徴とする。また、請求項10記載の製造方法は、請求項 7記載の製造方法において、R-Fe-B系永久磁石と アルミニウム片を処理容器内に入れ、前記処理容器内に て、両者に振動を加え、および/または両者を攪拌する ことによってアルミニウム被膜を形成することを特徴と する。また、請求項11記載の製造方法は、請求項10 記載の製造方法において、膜厚が0.01μm~1μm のアルミニウム被膜を形成することを特徴とする。ま た、請求項12記載の製造方法は、請求項7乃至11の いずれかに記載の製造方法において、酸素雰囲気中での 酸化処理を、酸素濃度が0.01%~20%の常圧下、 または酸素圧(分圧)が0.1Pa~2×10<sup>4</sup>Paの 減圧下、10℃~500℃にて行うことを特徴とする。 また、請求項13記載の製造方法は、請求項7乃至12 のいずれかに記載の製造方法において、ポリイミド樹脂 被膜が付加型ポリイミド樹脂被膜であることを特徴とす る。また、請求項14記載の製造方法は、請求項13記 載の製造方法において、付加型ポリイミド樹脂被膜がビ スアリルナジイミドから得られる被膜であることを特徴 とする。

## [0010]

【発明の実施の形態】本発明の永久磁石は、R-Fe-B系永久磁石表面に、アルミニウム被膜を有し、前記アルミニウム被膜表面に、酸化被膜層を介して、ポリイミド樹脂被膜を有することを特徴とする。

【0011】R-Fe-B系永久磁石表面にアルミニウム被膜を形成する方法は特段限定されるものではない。しかしながら、磁石とアルミニウム被膜が酸化腐食されやすいことに配慮すれば、以下の、気相成長法による方法とR-Fe-B系永久磁石とアルミニウム片を処理容器内に入れ、前記処理容器内にて、両者に振動を加え、および/または両者を攪拌することによる方法が望ましい方法として挙げられる。

【0012】(1) 気相成長法による方法 アルミニウム被膜を形成するために採用することができ 10 る気相成長法としては、真空蒸着法、イオンスパッタリング法、イオンプレーティング法などの公知の方法が挙げられる。アルミニウム被膜は各方法における一般的な条件にて形成すればよいが、形成される被膜の緻密性、膜厚の均一性、被膜形成速度などの観点からは真空蒸着法やイオンプレーティング法を採用することが望ましい。なお、被膜形成前に磁石表面に対し、洗浄、脱脂、スパッタリングなどの公知の清浄化処理を施してもよいことは言うまでもない。

【0013】被膜形成時における磁石の温度は、200 ℃~500℃に設定することが望ましい。該温度が20 0℃未満であると磁石表面に対して優れた密着性を有す る被膜が形成されないおそれがあり、500℃を越える と被膜形成後の冷却過程で被膜に亀裂が発生し、被膜が 磁石から剥離するおそれがあるからである。

【0.014】アルミニウム被膜の膜厚は、 $0.01\mu$ m未満であると優れた耐食性を発揮できないおそれがあり、 $50\mu$ mを越えると製造コストの上昇を招くおそれがあるだけでなく、磁石の有効体積が小さくなるおそれがあるので、 $0.01\mu$ m~ $50\mu$ mが望ましいが、 $0.05\mu$ m~ $25\mu$ mがより望ましい。

【0015】(2) R-Fe-B系永久磁石とアルミニウム片を処理容器内に入れ、前記処理容器内にて、両者に振動を加え、および/または両者を撹拌することによる方法本方法において用いるアルミニウム片は、針状(ワイヤー状)、円柱状、塊状など様々な形状のものを用いることができるが、アルミニウム被膜の構成源となるアルミニウム微粉を効率よく生成させるためなどの観点からは、末端が鋭利な針状や円柱状のものを用いることが望ましい。

【0016】アルミニウム片の大きさ(長径)は、アルミニウム微粉を効率よく生成させるためなどの観点から、0.05mm~10mmが望ましいが、より望ましくは0.3mm~5mmであり、さらに望ましくは0.5mm~3mmである。アルミニウム片は同一形状・同一寸法のものを用いてもよく、異形状・異寸法のものを混合して用いてもよい。

【0017】磁石とアルミニウム片に対する、振動および/または攪拌は、両者が酸化腐食されやすいことに配慮して、乾式的に行うことが望ましく、大気雰囲気中、

常温において行うことができる。本発明において用いうる処理容器は、複雑な装置のものを必要とせず、たとえば、バレル装置の処理室などでよい。バレル装置は回転式、振動式、遠心式など、公知の装置を用いることができる。回転式の場合、その回転数は20rpm~50rpmとすることが望ましい。振動式の場合、その回転数は50Hz~100Hz、振動振幅は0.3mm~10mmとすることが望ましい。遠心式の場合、その回転数は70rpm~200rpmとすることが望ましい。

【0018】処理容器内に入れる磁石とアルミニウム片の量は、処理容器内容積の20vol%~90vol% が望ましい。20vol%未満であると処理量が少なすぎて実用的でなく、90vol%を越えると効率よく被膜を形成することができないおそれがあるからである。また、処理容器内に入れる磁石とアルミニウム片との比率は、容積比率(磁石/アルミニウム片)にして3以下が望ましい。容積比率が3を越えると被膜の形成に時間を要して実用的でないおそれがあるからである。また、処理時間は処理量にも依存するが、通常、1時間~10時間である。

【0019】上記の方法によって、アルミニウム片から 生成されるアルミニウム微粉を磁石表面に被着させ、ア ルミニウム被膜を形成する。アルミニウム微粉が磁石表 面に被着する現象は、一種のメカノケミカル的反応であ ると考えられ、アルミニウム微粉は磁石表面に強固に被 着し、得られるアルミニウム被膜は優れた耐食性を示 す。十分な耐食性を確保する観点からは、前述の通り、 その膜厚は0.01 μ m以上であることが望ましい。膜 厚の上限は特段制限されるものではないが、膜厚が1 μ mを越えるアルミニウム被膜を形成するには時間を要す るので、この方法は膜厚が1 μ m以下のアルミニウム被 膜を形成する方法として適している。

【0020】アルミニウム被膜表面に酸化被膜層を形成 する前工程として、ショットピーニング(硬質粒子を衝 突させることによって表面を改質する方法)を行っても よい。ショットピーニングを行うことによって、アルミ ニウム被膜の平滑化を行い、アルミニウム被膜自体の耐 食性を向上させるとともに、均一な酸化被膜層を形成し やすくして、薄膜でも優れた性能を有するポリイミド樹 脂被膜を形成しやすくすることができる。ショットピー ニングに用いる粉末としては、形成したアルミニウム被 膜の硬度と同等以上の硬度のものが望ましく、たとえ ば、スチールボールやガラスビーズなどのようなモース 硬度が3以上の球状硬質粉末が挙げられる。 該粉末の平 均粒度が30μm未満であるとアルミニウム被膜に対す る押圧力が小さくて処理に時間を要する。一方、300 0μmを越えると表面粗度が荒くなりすぎて仕上がり面 が不均一となるおそれがある。したがって、該粉末の平 均粒径は、30μm~3000μmが望ましく、40μ m~2000μmがより望ましい。ショットピーニング

における噴射圧は、1.0kg/cm<sup>2</sup>~5.0kg/cm<sup>2</sup>が望ましい。噴射圧が1.0kg/cm<sup>2</sup>未満であると金属被膜に対する押圧力が小さくて処理に時間を要し、5.0kg/cm<sup>2</sup>を越えると金属被膜に対する押圧力が不均一になって表面粗度の悪化を招くおそれがあるからである。ショットピーニングにおける噴射時間は、1分~1時間が望ましい。噴射時間が1分未満であると全表面に対して均一な処理ができないおそれがあ

り、1時間を越えると表面粗度の悪化を招くおそれがあ

るからである。

【0021】磁石表面にアルミニウム被膜を形成した後、熱処理することによって、磁石表面とアルミニウム被膜との密着性を高めることもできる。熱処理の温度は、200℃未満であると磁石とアルミニウム被膜との界面反応が十分に進行せずに密着性が向上しないおそれがあり、500℃を越えると磁石の磁気特性の劣化を招くおそれや、アルミニウム被膜が溶解してしまうおそれがある。したがって、熱処理は、200℃~500℃で行うことが望ましいが、生産性や製造コストの観点からは200℃~350℃で行うことがより望ましい。なお、後述する酸化被膜層表面にポリイミド樹脂被膜形成処理液を塗布した後の熱処理によっても同様の効果を得ることができる。

【0022】アルミニウム被膜表面に酸化被膜層を形成 する方法としては、たとえば、酸素雰囲気中での酸化処 理方法、水蒸気を含む雰囲気中での酸化処理方法(一般 的な水蒸気処理を含む)などが挙げられる。酸素雰囲気 中での酸化処理方法には、たとえば、処理室内で酸素濃 度と温度を制御しながら行う方法や大気中での自然酸化 などがある。処理条件としては、酸素濃度が0.01% ~20%の常圧下、または酸素圧(分圧)が0.1Pa ~2×10<sup>4</sup> P a の減圧下、10℃~500℃にて行う ことが望ましい。酸素濃度が0.01%~20%の常圧 条件は、大気自体を利用したものであってもよいし、窒 素ガスやアルゴンガスなどの不活性ガスを用いて所望す る成分組成に調整されたものであってもよい。酸素圧 (分圧) が0. 1 P a ~ 2 × 1 0 <sup>4</sup> P a の減圧条件は、 酸素圧のみで調整されたものであってもよいし、窒素ガ スやアルゴンガスなどの不活性ガスを用いて所望する成 分組成や圧力に調整されたものであってもよい。酸化処 40 理を10℃~500℃で行うことが望ましい理由は、5 00℃を超えると、磁石の磁気特性の劣化やアルミニウ ム被膜の変形を招くおそれがあるからである。また、処 理温度が高くなるにつれて、緻密で薄い酸化被膜層を形

成することが困難となったり、酸化被膜層の表面粗度が粗くなることによって、ポリイミド樹脂被膜の形成に悪影響を及ぼし、結果的に優れた耐食性などの性能を有する磁石が得られないおそれがあるからである。上記の処理条件にて処理室内で酸化処理を行う場合の処理時間は、通常、5分~48時間である。酸素雰囲気中での酸化処理方法としては、上記のような方法の他にも、前述のアルミニウム被膜表面に対するショットピーニングや、ショットブラスト処理、弱電圧下でのスパッタ処理や高周波による酸素プラズマ形成下での酸化処理などがある。水蒸気を含む雰囲気中での酸化処理方法(一般的な水蒸気処理を含む)は、水蒸気濃度と温度を制御しながら行うものであり、その具体的な処理条件は、たとえば、水蒸気濃度が0.01%~100%、処理温度が10℃~300℃である。

8

【0023】上記のような方法によって形成される酸化被膜層の膜厚は、0.01μm以上であることが望ましい。膜厚が0.01μm未満であるとアルミニウム被膜表面へのポリイミド樹脂被膜の優れた密着性に寄与しないおそれがあるからである。一方、酸化被膜層の膜厚は、2μm以下であることが望ましい。膜厚が2μmを超えるとアルミニウム被膜表面へのポリイミド樹脂被膜の優れた密着性を逆に阻害するおそれがあるからである。さらに、磁石自体の小型化に基づく要請などを加味すれば、酸化被膜層の膜厚は、1μm以下であることがより望ましい。

【0024】次に、酸化被膜層表面にポリイミド樹脂被 膜を形成する方法について述べる。ポリイミド樹脂被膜 は、付加型ポリイミド樹脂被膜であっても縮合型ポリイ ミド樹脂被膜であってもよいが、望ましくは、付加型ポ リイミド樹脂被膜がよい。付加型ポリイミド樹脂は、樹 脂分子の末端に不飽和基を有し、付加反応やラジカル反 応による三次元架橋により得られるものであるが、硬化 に際して水が生成することがないので、磁石が酸化腐食 されやすいことを考慮すれば非常に都合のよい樹脂であ る。付加型ポリイミド樹脂としては、無水アリルナジッ ク酸とジアミンから合成され、脱水閉環反応が完結した 両末端にアリル基を有するイミドモノマーであるビスア リルナジイミド(BANI:図1参照)から得られる樹 脂の他、末端ナジック酸型ポリイミド樹脂(PMR)、 ビスマレイミド型ポリイミド樹脂、末端アセチレン型ポ リイミド樹脂など公知のものを使用することができる。 [0025]

【化1】

【0026】縮合型ポリイミド樹脂としては、ピロメリット酸二無水物と4,4'ージアミノジフェニルエーテルから脱水縮合反応を経て得られるピロメリット型ポリイミド樹脂が挙げられる。縮合型ポリイミド樹脂は、硬化に際して水が生成するが、酸化被膜層は、磁石表面のいわば保護層として水が磁石表面に接触しにくくする役割を果たすので、優れた密着性を有するポリイミド樹脂被膜をアルミニウム被膜表面に形成することができる。

9

【0027】酸化被膜層表面へのポリイミド樹脂被膜の 形成は、ポリイミド樹脂被膜形成処理液を酸化被膜層表 面に塗布し、熱処理する方法(いわゆる溶液法)によっ て行うことが、蒸着重合法と比較して簡便に行え、製造 コストの上昇を招くことなく量産化が可能となる点にお いて望ましい。

【0028】ポリイミド樹脂被膜形成処理液は、ポリイミド樹脂自体、ポリイミド樹脂の原料となるモノマーやオリゴマーなどを必要に応じて有機溶媒に溶解して調製すればよい。たとえば、ビスアリルナジイミドは、かさ高い構造を有した低分子量のイミドモノマーであるので、脂肪族炭化水素、脂肪族アルコールを除くほとんどの有機溶媒に可溶である。また、ピロメリット型ポリイミド樹脂被膜を形成するための溶液は、たとえば、ピロメリット酸二無水物と4,4'ージアミノジフェニルエーテルを高極性溶媒のNーメチルー2ーピロリドンに溶解して調製すればよい。

【0029】ポリイミド樹脂被膜形成処理液の酸化被膜 層表面への塗布方法としては、ディップコーティング 法、スプレー法、スピンコート法などを用いることがで きる。

【0030】酸化被膜層表面にポリイミド樹脂被膜形成処理液を塗布した後の熱処理は、200℃~400℃で行うことが望ましい。200℃未満であると硬化反応が十分に進行しないおそれがあり、400℃を越えると被膜の劣化を招くおそれがあるからである。熱処理時間は、通常、5分~24時間である。なお、必要に応じて、熱処理を行う前に、有機溶媒を除去するための乾燥処理(たとえば、60℃~90℃の条件下、5分~1時間)を行ってもよい。

【0031】酸化被膜層表面へのポリイミド樹脂被膜の

形成は、上記のポリイミド樹脂被膜形成処理液を酸化被膜層表面に塗布し、熱処理する方法に限られるものではなく、蒸着重合法によって行ってもよい。たとえば、酸化被膜層表面にピロメリット型ポリイミド樹脂被膜を蒸着重合法によって形成する場合は、表面に酸化被膜層を有するアルミニウム被膜付磁石を真空度1Pa~10~3Paの真空容器内に収容し、ピロメリット酸二無水物と4,4′ージアミノジフェニルエーテルを200℃~250℃で加熱蒸着してポリアミック酸被膜を形成した後、常圧下、280℃~380℃でイミド化処理を行う方法が挙げられる(特開平8~279407号公報を参照)。

【0032】上記の方法によって形成されるポリイミド 樹脂被膜は、酸化被膜層を介して、アルミニウム被膜表 面に強固に密着しているので、膜厚が1μm以上であれ ば優れた耐食性などの性能を発揮する。なお、ポリイミ ド樹脂被膜の膜厚の上限は限定されるものではないが、 磁石自体の小型化に基づく要請から、15 μ m以下が望 ましく、10μm以下がより望ましい。なお、必要に応 じて、酸化被膜層表面へのポリイミド樹脂被膜形成処理 液の塗布、それに続く熱処理を複数回繰り返して行って もよいことはいうまでもない。さらに、ポリイミド樹脂 被膜の各種性能(耐磨耗性や滑り性など)を髙めるため に、被膜中にチタンやニッケルなどの金属の微粒子、ア ルミナやシリカなどのセラミックスや金属酸化物などの 微粒子、テフロン(登録商標)などの合成樹脂の微粒 子、その他、有機顔料や無機顔料として使用される各種 微粒子を分散させてもよい。たとえば、被膜中に粒径1 μ mのテフロン球を20重量%程度分散させれば、ポリ イミド樹脂被膜の滑り性を向上させることができる。添 加する微粒子の大きさや形状は、形成される被膜の性能 や膜厚などを考慮して適宜選択されるものであるが、通 常、粒径0.01 μm~5 μmの微粒子を使用すること ができる。

【0033】本発明において用いられるR-Fe-B系 永久磁石における希土類元素(R)は、Nd、Pr、D y、Ho、Tb、Smのうち少なくとも1種、あるいは さらに、La、Ce、Gd、Er、Eu、Tm、Yb、 50 Lu、Yのうち少なくとも1種を含むものが望ましい。

また、通常はRのうち1種をもって足りるが、実用上は2種以上の混合物(ミッシュメタルやジジムなど)を入手上の便宜などの理由によって用いることもできる。RーFe-B系永久磁石におけるRの含量は、10原子%未満であると結晶構造がα-Feと同一構造の立方晶組織となるため、高磁気特性、特に高い保磁力(HcJ)が得られず、一方、30原子%を超えるとRリッチな非磁性相が多くなり、残留磁束密度(Br)が低下して優れた特性の永久磁石が得られないので、組成の10原子%~30原子%であることが望ましい。

【0034】Feの含量は、65原子%未満であるとBrが低下し、80原子%を超えると高いHcJが得られないので、65原子%~80原子%の含有が望ましい。また、Feの一部をCoで置換することによって、得られる磁石の磁気特性を損なうことなしに温度特性を改善することができるが、Co置換量がFeの20原子%を超えると磁気特性が劣化するので望ましくない。Co置換量が5原子%~15原子%の場合、Brは置換しない場合に比較して増加するため、高磁束密度を得るのに望ましい。

【0035】Bの含量は、2原子%未満であると菱面体構造が主相となり、高いHcJは得られず、28原子%を超えるとBリッチな非磁性相が多くなり、Brが低下して優れた特性の永久磁石が得られないので、2原子%~28原子%の含有が望ましい。また、磁石の製造性の改善や低価格化のために、2.0wt%以下のP、2.0wt%以下のSのうち、少なくとも1種、合計量で2.0wt%以下を含有していてもよい。さらに、Bの一部を30wt%以下のCで置換することによって、磁石の耐食性を改善することができる。

【0036】さらに、A1、Ti、V、Cr、Mn、Bi、Nb、Ta、Mo、W、Sb、Ge、Sn、Zr、Ni、Si、Zn、Hf、Gaのうち少なくとも1種の添加は、保磁力や減磁曲線の角型性の改善、製造性の改善、低価格化に効果がある。なお、その添加量は、最大エネルギー積(BH)maxを159kJ/m³以上とするためには、Brが少なくとも0.9T以上必要となるので、該条件を満たす範囲で添加することが望ましい。なお、R-Fe-B系永久磁石には、R、Fe、B以外に工業的生産上不可避な不純物を含有するものでも40差し支えない。

【0037】また、本発明において用いられるR-Fe-B系永久磁石の中で、平均結晶粒径が $1\mu$ m~80 $\mu$ mの範囲にある正方晶系の結晶構造を有する化合物を主相とし、体積比で1%~50%の非磁性相(酸化物相を除く)を含むことを特徴とする磁石は、 $HcJ \ge 80$  k A/m、Br>0.4T、(BH)  $max\ge 80$  k J/m  $^3$  を示し、(BH) max0最大値は199 k J/m  $^3$ 以上に達する。

【0038】なお、本発明のポリイミド樹脂被膜の上

に、更に別の被膜を積層形成してもよい。このような構成を採用することによって、ポリイミド樹脂被膜の特性を増強・補完したり、さらなる機能性を付与したりすることができる。

[0039]

【実施例】たとえば、米国特許4770723号公報に記載されているようにして、公知の鋳造インゴットを粉砕し、微粉砕後に成形、焼結、熱処理、表面加工を行うことによって得られた17Nd-1Pr-75Fe-7 B組成の23mm×10mm×6mm寸法の焼結磁石(以下「磁石体試験片」と称する)を用いて以下の実験を行った。以下の実験において、アルミニウム被膜の膜厚、酸化被膜層の膜厚およびポリイミド樹脂被膜の膜厚は破断面の電子顕微鏡観察によって測定した。なお、本発明は、R-Fe-B系焼結磁石への適用に限られるものではなく、R-Fe-B系ボンド磁石に対しても適用できるものである。

【0040】実験例1:真空容器内に磁石体試験片を収

容し、内部を1×10<sup>4</sup>Pa以下に真空排気した後、 Arガス圧10Pa、バイアス電圧-400Vの条件下 で、15分スパッタリングを行い、磁石表面を清浄化し た。次に、Aェガス圧10 Ра、バイアス電圧-50 Ⅴ、磁石温度250℃の条件下で、ターゲットとして金 属アルミニウムを用い、20分アークイオンプレーティ ングを行い、磁石表面にアルミニウム被膜を形成し、放 冷した。得られたアルミニウム被膜の膜厚は1. 1μm であった。上記の方法で得られた、アルミニウム被膜付 磁石を直ちに処理室内に収容し、酸素濃度5%の常圧下 (詳細は表1参照)、温度200℃で、10分酸化処理 を行い、アルミニウム被膜表面に酸化被膜層を形成し た。形成された酸化被膜層の膜厚は0.3μmであっ た。ポリイミド樹脂被膜形成処理液として、BANI-M(商品名・丸善石油化学社製)を、有機溶媒としてト ルエンを用いて20% (vol/vol) に希釈した溶 液を調製した。これを、上記の方法で得られた、表面に 酸化被膜層を有するアルミニウム被膜付磁石にスプレー 法によって塗布した。続いて、80℃にて10分乾燥し た後、250℃にて15分熱処理を行い、酸化被膜層表 面にポリイミド樹脂被膜を形成した。形成されたポリイ ミド樹脂被膜の膜厚は5μmであった。上記の方法で得 られた、表面にアルミニウム被膜を有し、前記アルミニ ウム被膜表面に、酸化被膜層を介して、ポリイミド樹脂 被膜を有する磁石を、温度70℃×相対温度90%の高 温高温条件下に放置して耐食性加速試験を行った。その 結果、試験開始から500時間経過しても発錆や被膜剥 離などは観察されず、優れた耐食性を示した。また、電 気絶縁性を体積抵抗率(ρ)によって評価したところ、  $1 \times 10^{15} \Omega \cdot c$  m以上という優れた値を示した。な お、体積抵抗率は、サンプルに電極付けを行い、被膜表 面と磁石間の抵抗を測定し、 $\rho = R \cdot S / 1$ の数式から

求めた(R:抵抗( $\Omega$ )、S:電極面積( $cm^2$ )、1:ポリイミド樹脂被膜膜厚(cm)。耐熱性を熱変形温度によって評価したところ、280 $^{\circ}$ C以上という優れた値を示した。なお、熱変形温度は、大気中20時間その温度に放置して被膜の変色、亀裂などが生じる温度とした。

13

【0041】実験例2:実験例1において、スプレー法による塗布と乾燥をもう一度繰り返して行った後に熱処理を行った以外は実験例1と同一条件で、膜厚が10μmのポリイミド樹脂被膜を形成した。上記の方法で得られた、表面にアルミニウム被膜を有し、前記アルミニウム被膜表面に、酸化被膜層を介して、ポリイミド樹脂被膜を有する磁石に対し、実験例1と同一条件の耐食性加速試験を行った。その結果、試験開始から500時間経過しても発錆や被膜剥離などは観察されず、優れた耐食性を示した。また、電気絶縁性を体積抵抗率(ρ)によって評価したところ、1×10<sup>15</sup>Ω·cm以上という優れた値を示した。耐熱性を熱変形温度によって評価したところ、280℃以上という優れた値を示した。

【0042】実験例3:磁石体試験片に対し、実験例1 と同一条件でスパッタリングを行い、磁石表面を清浄化 した。次に、Arガス圧1Pa、電圧1.5KVの条件 下で、コーティング材料としてアルミニウムワイヤーを 用い、これを加熱蒸発させてイオン化し、2.5分イオ ンプレーティングを行い、磁石表面にアルミニウム被膜 を形成し、放冷した。得られたアルミニウム被膜の膜厚 は2μmであった。その後、N2ガスからなる加圧気体 とともに、平均粒径120 μm、モース硬度6の球状ガ ラスビーズ粉末を、噴射圧1. 5 k g/c m<sup>2</sup>にて10 分、アルミニウム被膜表面に対して噴射して、ショット ピーニングを施した。上記の方法で得られた、アルミニ ウム被膜付磁石を直ちに処理室内に収容し、酸素濃度 0.1%の常圧下(詳細は表1参照)、温度250℃ で、7分酸化処理を行い、アルミニウム被膜表面に酸化 被膜層を形成した。形成された酸化被膜層の膜厚は0. 2 μ mであった。上記の方法で得られた、表面に酸化被 膜層を有するアルミニウム被膜付磁石に対し、実験例1 で使用したものと同じポリイミド樹脂被膜形成処理液を 使用し、実験例1と同じ条件にて、膜厚が5 µmのポリ イミド樹脂被膜を形成した。上記の方法で得られた、表 40 面にアルミニウム被膜を有し、前記アルミニウム被膜表 面に、酸化被膜層を介して、ポリイミド樹脂被膜を有す る磁石に対し、実験例1と同一条件の耐食性加速試験を 行った。その結果、試験開始から500時間経過しても 発錆や被膜剥離などは観察されず、優れた耐食性を示し た。また、電気絶縁性を体積抵抗率 (ρ) によって評価 したところ、 $1 \times 10^{15} \Omega \cdot cm以上という優れた値$ を示した。耐熱性を熱変形温度によって評価したとこ ろ、280℃以上という優れた値を示した。

【0043】実験例4:実験例3において、スプレー法

による塗布と乾燥をもう一度繰り返して行った後に熱処理を行った以外は実験例3と同一条件で、膜厚が10μmのポリイミド樹脂被膜を形成した。上記の方法で得られた、表面にアルミニウム被膜を有し、前記アルミニウム被膜表面に、酸化被膜層を介して、ポリイミド樹脂被膜を有する磁石に対し、実験例1と同一条件の耐食性加速試験を行った。その結果、試験開始から500時間経過しても発錆や被膜剥離などは観察されず、優れた耐食性を示した。また、電気絶縁性を体積抵抗率(ρ)によって評価したところ、1×10<sup>15</sup>Ω・cm以上という優れた値を示した。耐熱性を熱変形温度によって評価したところ、280℃以上という優れた値を示した。

【0044】実験例5:100個の磁石体試験片(見か け容量0.35リットル、重量1.1kg)と直径0. 8 mm、長さ1 mmの短円柱状アルミニウム片(見かけ 容量20リットル、重量100kg)を容積50リット ルの振動バレル装置の処理室に投入し(合計投入量は処 理室内容積の30vo1%)、振動数60Hz、振動振 幅1.8mmの条件にて乾式的に処理を7時間行い、磁 石表面にアルミニウム被膜を形成した。得られたアルミ ニウム被膜の膜厚は 0.2 μ mであった。上記の方法で 得られた、アルミニウム被膜付磁石を直ちに処理室内に 収容し、酸素濃度0.2%の常圧下(詳細は表1参 照)、温度180℃で、6分酸化処理を行い、アルミニ ウム被膜表面に酸化被膜層を形成した。形成された酸化 被膜層の膜厚は 0. 1 μ mであった。上記の方法で得ら れた、表面に酸化被膜層を有するアルミニウム被膜付磁 石に対し、実験例1で使用したものと同じポリイミド樹 脂被膜形成処理液を使用し、実験例1と同じ条件にて、 膜厚が5μmのポリイミド樹脂被膜を形成した。上記の 方法で得られた、表面にアルミニウム被膜を有し、前記 アルミニウム被膜表面に、酸化被膜層を介して、ポリイ ミド樹脂被膜を有する磁石に対し、実験例1と同一条件 の耐食性加速試験を行った。その結果、試験開始から5 0 0 時間経過しても発錆や被膜剥離などは観察されず、 優れた耐食性を示した。また、電気絶縁性を体積抵抗率  $(\rho)$  によって評価したところ、 $1 \times 10^{15} \Omega \cdot cm$ 以上という優れた値を示した。耐熱性を熱変形温度によ って評価したところ、280℃以上という優れた値を示 した。

【0045】実験例6:実験例1と同様の方法で得た、膜厚が1.1μmのアルミニウム被膜付磁石を直ちに処理室内に収容し、酸素圧10Paの減圧下(詳細は表1参照)、温度220℃で、15分酸化処理を行い、アルミニウム被膜表面に酸化被膜層を形成した。形成された酸化被膜層の膜厚は0.6μmであった。上記の方法で得られた、表面に酸化被膜層を有するアルミニウム被膜付磁石に対し、実験例1で使用したものと同じポリイミド樹脂被膜形成処理液を使用し、実験例1と同じ条件にて、膜厚が5μmのポリイミド樹脂被膜を形成した。上

記の方法で得られた、表面にアルミニウム被膜を有し、 前記アルミニウム被膜表面に、酸化被膜層を介して、ポ リイミド樹脂被膜を有する磁石に対し、実験例1と同一 条件の耐食性加速試験を行った。その結果、試験開始か ら500時間経過しても発錆や被膜剥離などは観察され ず、優れた耐食性を示した。また、電気絶縁性を体積抵\* \*抗率( $\rho$ )によって評価したところ、 $1\times10^{15}\Omega$ ・ c m以上という優れた値を示した。耐熱性を熱変形温度 によって評価したところ、280℃以上という優れた値 を示した。

[0046]

【表1】

	全体圧	酸素達度(%) 酸素圧(Pa)	その他の成分	調整方法
実験例1	常旺	5%	皇素20%・アルコン75%	大気を2.5X10 Paに滅圧後にアルコンガス導入
実験例2	"	11	ii .	u u
実験例3	#	0.1%	職業0.4%・アルコン99.5%	大気を5X10 <sup>3</sup> Paに減圧後にアルコンがス導入
実験例4	"	"	"	u
実験例5	H	0.2%	産業0.8%・アルコン99%	大気を1X10 Paに滅圧後にアルコンガス導入
実験例6	減圧	10Pa	なし	大気を1X10 Paまで排出後に酸素が入業人

【0047】比較例1:磁石体試験片に対し、実験例1 と同一条件でスパッタリングを行い、磁石表面を清浄化 した。次に、実験例1と同一条件でアークイオンプレー ティングを行い、磁石表面にアルミニウム被膜を形成 し、放冷した。得られたアルミニウム被膜の膜厚は1. 5 μ mであった。次に、アルミニウム被膜表面に酸化被 膜層を形成することなく、実験例1で使用したものと同 じポリイミド樹脂被膜形成処理液を使用し、実験例1と 20 同じ条件にて、膜厚が5 µmのポリイミド樹脂被膜を直 接に形成した。上記の方法で得られた、表面にアルミニ ウム被膜を有し、前記アルミニウム被膜表面に直接に、 ポリイミド樹脂被膜を有する磁石に対し、実験例1と同 一条件の耐食性加速試験を行った。その結果、試験開始 から150時間で被膜剥離が観察された。

【0048】比較例2:比較例1において、スプレー法 による塗布と乾燥をもう一度繰り返して行った後に熱処 理を行った以外は比較例と同一条件で、膜厚が10μm のポリイミド樹脂被膜を形成した。上記の方法で得られ 30 た、表面にアルミニウム被膜を有し、前記アルミニウム 被膜表面に直接に、ポリイミド樹脂被膜を有する磁石に 対し、実験例1と同一条件の耐食性加速試験を行った。 その結果、試験開始から250時間で被膜剥離が観察さ れた。 \*

※【0049】実験例7~実験例12:実験例1~実験例 6と同様の条件にて磁石体試験片の表面にアルミニウム 被膜を形成し、その表面に酸化被膜層を形成した後、各 実験例におけるポリイミド樹脂被膜形成処理液の調製に 用いたトルエンの代わりにトルエンと酢酸エチルとシク ロヘキサノンの混合溶媒(容積比65:15:20)を 用いる以外は各実験例と同様の条件、膜厚にて酸化被膜 層表面にポリイミド樹脂被膜を形成した。各サンプルに 対して実験例1と同様の耐食性加速試験、電気絶縁性評 価、耐熱性評価を行ったところ、いずれのサンプルも各 実験例のサンプルと同様の結果を示した。

[0050]

【発明の効果】本発明のR-Fe-B系永久磁石表面 に、アルミニウム被膜を有し、前記アルミニウム被膜表 面に、酸化被膜層を介して、ポリイミド樹脂被膜を有す る永久磁石は、ポリイミド樹脂被膜が、酸化被膜層の存 在によって、アルミニウム被膜表面に強固に密着してお り、アルミニウム被膜とともに優れた耐食性・電気絶縁 性・耐熱性を発揮する。また、酸化被膜層の上では、ポ リイミド樹脂被膜形成反応が効率よく進行するので、溶 液法によってもアルミニウム被膜表面に対して優れた密 着性を有するポリイミド樹脂被膜を形成することができ る。

フロントページの続き

(51) Int.Cl.<sup>7</sup>

識別記号

FΙ

テーマコード(参考)

C 2 3 C 28/00

HO1F 41/02

C23C 28/00

В

HO1F 41/02

G